العلوم المتكاملة للصف الأول الثانوي

نماذج إختبارات على الوحدة الأولى الفصل الدراسي الثاني 60 سؤال إختيار من متعدد (MCQ)



إعداد الأستاذ/أشرف حموده

مدرس العلوم والفيزياء والعلوم المتكاملة



					ة بالجسم في عمليتي .	ة الموجودة	ك غالبية الطاقة الكيميانيا	تستها	i
النمو والإخراج	3	براج والتنفس	וצי	2	و و الحركة	النم	ضم والثمو ب	الها	
30		***************************************	ية ؛	د عضو	ر الكيميائية إلى موا	ل العناص	فانفات التالية تستطيع تحويا	أي الح	i
أكلات اللحوم	3	لات العشب	اک	2	اننات النتجة	، الك	كاثنات المعللة ب	1	_
30		****		ي إلى	ننات المحللة مما يؤدة	نفاء الكا	لسلسلة الغذائية فيحال أخة	تتأثرا	
زيادة معدل البناء الضوني	3	زيادة الطاقة التاحة	٤		قلة الطاقة التاحة فر	ų.	كم الفضلات العضوية وقلة		_
330-9-13-116-1-10-6	20/ 1	N-1 * N*N N 11 N C		uAn i	المستويات العليا	32.70	اصر الغذائية بالتربة		e i
		1					نت كفاءة نقل الطاقة في ســـــــــــــــــــــــــــــــــــ		
		177727		-			ة للمستوى الغذائي الثاني تعا 		
189.2 J	3	21.		E		20 J 1	in the second	4.1	
315 830 6	- 337			_			اتات الخضراء , أي التحولات ا	-	_
كيميانية إلى ضونية	3	يية إلى حرارية	صود	E	بة إلى كيميائية		بميانية إلى حرارية ب		1
	70	3 - 1971	-11				الخواص الفيزيائية التالية ته مثارة	-	1
الحجم	3	رارة النوعية	301	2	2 الحرارة	-	عثاقة إب	-	
	-73					-	للية الأديباتية ، قيمة ΔQ ت ا	-	_
0	3		W	E		ΔΗ •		70	
u (w.u		چ آن	-	-	2H ₂ + 52.3 KJ -	-		-	
الحرارة تنتقل من النظام إلى الوسط المحيط	3	نام معزول حراريا	النط	2	رة تنتقل من الوسط ط إلى النظام	\$10 (GC)	طالمعيط يكتسب حرارة ب	الوء	
	لبذول	10 ، فما مقدار الشغل ا	رها لـ 00	رة مقدا	50 وأضيفت إليه حرا	لنظام ل (ن التغير في الطاقة الداخلية	اذا ڪ	1
0.1	۵	5	0.1	2	10	001	15 ب	0 1	
				بيئي ه	يات الغذائية في نظام	عن المستو	العمليات التالية غير صحيح	أي من	i
تنتقل الطاقة من النباتات	3	لعشب تكون دائمًا في	أكلاتا	2	لات هي ڪاننات غير	المحلا	لات العشب تمثل دائما ب		7
للكانفات الأخرى		لغذائي الثاني	المستوى ا		التغذية	ذاتية	نهلك ثاني		
							ويل مركبات النيتريت (02		!
بكتريا النترات	3	تريا التحلل	بڪ	٤	زيا النيتزيت	، بڪ	كتريا المثبته للنيتروجين ب	الب	
CO						ببات والح	ىلية التي يقوم بها كل من الذ	ما العد	
الامتصاص	3	ىلل	التع	2	س الخلوي	التنف	اء الضوئي ب	البن	
,,,,,,,,,,						وجودة بال	كربون من المواد العضوية المو	يعود ال	ı
البناء الضوئي	۵	ىلل	التع	2	ية .	التغا	غس الهوائي ب	الت	
					ية	سمی عمل	تحول النتزات إلى نيتزوجين يد	عملية	
اعادة النيتزوجين	3	بتالنيتروجين	تثبي	2	زة	النية	طلل ب	الت	
			ساسي ؟	ڪل آ	لركبات العضوية بش	ب جميع ا	اصر التالية يدخل في تركي	أي العن	1
الكبريت	3	سفور	القو	2	روجين	النية	کرپون ب	الد	
		3,0-3			ن الهواء الجوي ؟	كربون ال	مليات التالية تقوم ببارجاع الم	أي العد	1
الإخراج والهضم	3	سم والتغذية	الهم	2	نس والتحلل الهوائي	التنا	اء الضوئي والتنفس 📗 ب	البن	
		الحرارية ؟	ناميكا	ں نسی	ودراستك للقانون الأو	بة في ضو	زقات الرياضية الأتية صعيد	أي العا	
$\Delta Q = \Delta U + \Delta W$	2	ΔW =ΔU ×	ΔQ	2	ΔQ =ΔW -	Δυ	ΔW =ΔU + /	Q.	
				عدا	عة في جميع مايلي ما	فى الطبي	. عنصر الفوسفور أثناء دورته	يتواجد	
	2	اء الجوي	الهو	2	اد البركاني			التر	
أنسجة الكاننات العية			10 To 20 To		11700	3000 mm		Section.	
أنسجة الكائنات العية	-1	**			ة فى الخلايا يرمز له ب	لل الطاقة	بالذي يلعب دورا حيويا في نق	الرك	,
أنسجة الكائنات العية	2		TP	 اع			T	الرك NA	_

ANTHONY OF THE PROPERTY OF THE			U	أكلات اللحوم) في نظام بيئر	,		41
تناقص عدد أكلات العشب	-				-	زيادة عدد أكلات العشب	30
	ote -	4		سلسلة الغذائية لأنها	نا في ال	كاننات المحللة تلعب دورا مهه	11
تتغذى على الكائنات الحية الكبيرة	3	تقوم بعملية البناء الضوئي	ε	تعيد تدوير العناصر الغذائية في التربة	ب	تنتج طاقة ضوئية	
W 900 0		يأتي ما عدا	ڪل ما	ي وعملية التنفس الخلوي إلى	الضوذ	ؤدي التكامل بين عملية البناء	پر
ثبات نسبة الكربون	3	تدفق الطاقة	2	استقرار التوازن البيئي	٠ ,	حدوث خلل في التوازن البيئي	
كانن المنتج ؛	اقة بال	2 ، فكم يكون مقدار الطا	ساوي ل	لك الثاني في سلسلة غذائية تـ	لمسته	أ كان مقدار الطاقة المنتقلة ل	1
200 J	3	200 J		20 J		0.2 J	
9		فتراقه على الترتيب ؟	ملية اح	لحفري والطاقة الناتجة عنء	لوقودا	ي مما يلي الطاقة المُحْتَرْنَة في ال	şi
كيميائية – كهربية	3	ضوئية – كيميائية		STATE OF THE PROPERTY OF THE P	71172	كيميائية – حرارية	
يوي يعرف بـ	ی او ح	نیه تغیر کیمیانی او فیزیاد	يحدث	الذي توجه إليه الدراسة وقد	المعدد	ي الديناميكا الحرارية ، الجزء	à
غلاف النظام		حدودالنظام		.770.969270			
-						ند اجراء عملية أيزوثرمية عد	c
ΔU = - ΔW	3	$\Delta U = \Delta W$	E	and the contract of the latest and t			
179	_					ن التفاعل : 890 KJ/mol-	
1780 KJ	_	296.6 KJ	_			2670 KJ	
			_		_	ا ا كان النبات يستقبل لـ 800	31
760 J	3	780 J	ε	800 J	٠	850 J	A.
,,,,,	200	,,,,,	_	the second of th	122.6	ي من العمليات الأتية تعتبر جز	<u>si -</u>
جميع ما سبق	3	البناء الضوئى فقط	3		-	احتراق الوقود الحفري فقط	
		7,000			-	اذا يحدث في الطاقة الداخلية ا	
لا يمكن تعديد الإجابة	3	تظل ثابتة	3	تقل تقل	اب	تزداد	T
TOTAL CONTROL OF THE SECOND SE	10.1	CONT.	- 100 Table		1.00	نسبة بين مقدار الطاقة النتقلة	11 -
لايمكن تعديدها	3	يساوي واحد صحيح	3			ا اکبر من واحد صحیح	
	22				-	ي مما يلي يعد مصدرا لعنصر ال	d -
تبادل الغازات مع الغلاف الجوي	3	عملية البناء الضوئي للطحالب	٤	تنفس الكاننات البعرية		تفتت الصخور بفعل التجوية الميكانيكية	
9	(8)	11		مَيتروجين بالتربة ؟	ئبيت ال	ي مما يلي المسئول عن عملية تأ	şi-
بعض أنواع البكتريا	3	بعض أنواع الفطريات	3	أوراق النباتات	ب	جذور النباتات	Т
	- 25			ن العشب تكون	أكلان	طاقة المنتقلة من النباتات إلى	11 -
طاقة حركية	3	طاقة ضولية	3	طاقة كيميانية	ų	طاقة حرارية	П
		1	C ₆ H ₁₂	لضوئية لتكوين جزينات ٥٥	طاقة ا	والكائنات التالية يستخدم ال	51-
الكائنات المنتجة	3	الكائنات أكلة اللحوم	_	الكاننات أكلة العشب	ب	الكائناتالعللة	
	•	في النظام البيئي		كات الغذائية لفهم كيفية تد	والشبه	ستخدم علماء البيئة السلاسل	٠.
الأكسجين	3	ثانى أكسيد الكربون		£UI £	ب	الطاقة	
2000 I		 بديناميكا العرارية ؟	فام في ال	بزيانيتين للخواص المتدة للنف	يتبن	والاختيارات التالية يمثل كم	d -
جة الحرارة والطاقة الداخلية		عجم والطاقة الداخلية د		The state of the s			
					2000	ا ر الديناميكا الحرارية ، أي الع	<u>.</u>
اً ، جمعا		العملية الأدبياتية			_		
1819(15) (10)	-		33376				2
P-Cl=330, Cl-Cl=240	KI/II	الماعان علما للان (١٥١	1541	مامعداه النعير في المحدد في الحد	. 1	5 -> P(2 + 2 -	-

ت عضوية خلال عملية	بركيا	يئة لاستخدامه في تكوين ا	مناله	لى غاز ثاني أكسيد الكربون	بول ع	نستطيع الطحالب الخضراء الحم	ï
تثبيت النيتروجين		التحلل العضوي			_		
			-	The second secon		لكاننات الحية التي تشغل في ال	11
أكلات العشب	3	أكلات اللحوم					
•	_		20 1 1 Page 1	Control of the contro	1000	ي الكائنات الأتية تستطيع تح	51
أكلات اللحوم	3	أكلات العشب	_	- Chronical College Co	ب		
	سلسلة				-	با النسبة التقديرية للطاقة التي	
100%	2	90%	2	50%	ų	1	
غرم .	صف ال	3 كاننات منت		رم الطاقة ينتقل اليها قدر من	_	لكاننات الموجودة عند	11
قمة – أقل من	-	قاع – يساوي	E		-	قمة – يساوي	200
			_			ا بساهم الفوسفور في تخزين ونقل	
أغشية الخلايا	2	ATP	z	DNA	_	The state of the s	-
						ي الخواص الفيزيانية التالية تع	51
درجة الحرارة والسعة الحرارية	1			درجة الحرارة والحرارة النوعية	-		
	-	1	1		_	ل التفاعل التالي : 44 KJ =	۷
نصف	3	آڪبر من	-		ų	اقل من	
ا قة الداخلية للنظام ؟	ني الطا			77.075	-	ا ذا كانت كمية العرارة المضافا	1
600 1	3	8501	ε	250 J	u	350 J	
			_		والنية	تأثر تركيز الكربون العضوي	
التعرية	3	التبغر	3	الجفاف	0.00	-	
100 av 100 100	_	70	_			تحصل النباتات على النيتروجين	
نتزات ونيتزوجين	3	نترات وأكسيد نيتروز	3	نترات ونشادر	ų	2 2 2 2 2 1 1 T	
	-		_		_	م حصول الإنسان على أكبر قدره	J
الكائنات المنتجة	3	المستهلك الثانى	Ξ	المستهلك الأول			
					_	مند تسخين ماء في حلة الضغط ا	
شغل يبذله النظام	3	انخفاض في طلقة وضع	2			زيادة في الطاقة الداخلية	
Pro-sinantina	55.7	جزينات النظام			Crimers.	للنظام	
	-		السطح	غوسفات تدريجيا للترية والباد	ناتال	ا ي مما يلى يعمل على وصول أيو	g
قيام النبات بعملية البناء	3	- تفتت الصخور بفعل	ε	تغذية الحيوانات على	ų	امتصاص النبات لأيونات	
الضُوني		الرياح الرياح	•	النباتات	3	الفوسفات	
**			نة للغلا	27 1	المحد	ا عود الكربون من المواد العضوية	
البناء الضوئى	3	التحلل	ē	التغذية	ب	التنفس الهوائي	
	_	3 1	_			مندما تتغذي الحشرة على النباد	6
طاقة كيميائية	3	طاقة حركية	ε	طاقة ضوئية	٠	طاقة حرارية	
(8.8.8)			_	17.5	نات ا	ا ي الغازات التالية ليس من مكو	_
البروبان	3	الميثان	٤	الإيثان	ب	ثاني أكسيد الكربون	
•			_		-	ي العضيات التالية في الكائنات	-
النواة	2	الفجوة العصارية	ε	الليتوكوندريا	ب	الكلوروبلاست	
	- 1	75 77 11		N. Carlotte	-	ن عملية أديباتية ، تم بذل شغا	a
150 J	۱	عجر ارد استعبد إلى النظام : . U D	_	-300 J		ر عمید دیبایید ، مربدن سعر ل 300	1
	-		ξ.		٠,	ا ني التفاعل: PCl ₃ + Cl ₂ وا	
		ment to talk the following the land of the	A . C	with the settle it would although	PI	to the left to the filter of the left of the	

2.0	362	27 2 . 0 . 0 . 1	- 1	***************************************	turniples training	45.05.50	
النفايات الكيميانية	۵	الطحالب الدقيقة	2	Service and Hispanic Advantages and	ب الم	الوقود الحفري	
e e e e e	v T					ي مما يلي يتركب من الكربون المداد	51
البنزين	3	الغاز الطبيعي	3	الكيروسين		الفحم الحجري	.1
					-	ي مما يلي يعتبر أحد تأثيرات عــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ś١
حدوث انزلاقات أرضية	3	التأثير على التبادل الحراري في التربة	3	تعزيز محتوى العناصر الغذائية	ų	تغير درجة حموضة التربة	
		20 60		ڪوقود حيوي ؟	وديزل ه	ي مما يلي يعتبر صحيح عن البي	şÌ
ينتج من عمليات فيزيانية	١	يوجد في صورة غازية	ε	مصدرطاقة متجدد	ب	مصدر طاقة غير متجدد	
			السيوم	الحامضية مع كربونات الك	الأمطار	ي مما يلي يتكون عند تفاعل ا	şÌ
SO ₃	١	CaSO ₄	ε	Ca Mg(CO ₃) ₂	ب	CaO	
:ic	- 00	ومانية ؟	لكهر	كهربية في محطات الطاقة ا	, طاقة	باالطاقة التي تتحول مباشرة إلر	
الحركية	3	الحرارية	3	الوضع	ب	الكيميائية	
38				خل الفرن العالى ؟	مديددا	ي مما يلى يقوم باختزال خام اله	51
co	3	CO ₂	3	02	1	H₂O	
1000		90.007	-	1200		ي مما يلي ينتج من الاحتراق غير	d
أثاني أكسيد الكربون	3	أول أكسيد الكربون				TO STATE OF THE PARTY OF THE PA	
	62					ي مما يأتي من نتائج تدوير الأل	d
الطاقة اللازمة لإنتاج الألومنيو	توفير	لاستخراج البوكسيت د	_			إ زيادة التلوث البيني ب ز	_
	~ 1		- tales or		-	ن مما يلن يمثل عامل مساعد ا	cl.
الميثانول	3		_				21
ابيتاون	•	الخميرة	- N. T. W.	The second secon	-		
20040	. 1		_			ا العنصر الأساسي في تركيب ه المناس	•
ושרבר	3	الألومنيوم	E				
	-		_		-	ن المعادلة المقابلة إذا تم التفاعا	4
الألومنيوم	3	الهيماتيت	Ξ	الكريوليت	-	الألومينا	_
	-			The state of the s	-	ا الهدف الأساسي من التخلص ال	_
إعادة استخدام المواد الكيميانية السامة	3	استخدامها في الحصول على وقود حيوي	ε	حماية البيئة وصحة الإنسان		صناعة البتروكيماويات	
			هرومان	CHARLES IN THE STATE OF THE STA		ي مما يلي يمثّل طاقتي الخرج في	۶۱-
الوضع والحركية	2	الحرارية والعركية	ε	الوضع والكهربية	ų	الحرارية والكهربية	
				زل ڪوقود حيوي ۽	البيودي	ي مما يلي قد يستخدم في إنتاج	51-
السليلوز	۵	زيت الذرة	ε	زيت البترول	ų	الفحم	
		لى طاقة كهربية ؟	ڪية ا	ة يتم تحويل الطاقة اليكاني	برومانيا	ي أي أجزاء محطة الطاقة الكو	þ.
المولدات	3	الخزان خلف السد	E	السدود	Ļ	التوربينات	
1/2	dir.	- 2		لح راري ؟	متباس ا	ي مما يلي يعد سببا أساسيا للا-	51-
الاعتماد على ثاني أكسيد	3	زيادة نسبة غاز النيتروجين	2	الإفراط في استخدام الوقود	Aug in commence of	الإفراط في استخدام الطاقة	
الكربون في بعض الصناعات		في الهواء الجوي		الحفري		الشمسية	
10 وكان فرق الجهد بين سم	من د	مقدارها لـ 18000 خلال ز	الطاقة	l하는 기를 위했다 2012는(연.)		نا كان لديك خلية شمسية مته عد تا 120 كن شور التي التي	
20.1	• 1	45.4		r	1 1	خلية V 120 فإن شدة التيار ال	*
20 A	3	15 A	٤	10 A		5 A	
					-	اذا ينتج عن الإفراط في استخرا	4
استنزاف هذه الموارد الطبيعية	3	عدم التأثير على كمية هذه الموارد	٤	زيادة المكاسب الاقتصادية مستقبلا	ب	التأثير إيجابيا على الصحة العامة	
	_				-		-

الحرارية	3		الضوئية	3	ىيد	الكهر	·	الكيميائية	1
(TERRISON)	1 -			- 2				ا ي مما يلى أقل تلويثًا للبيئة عن	i
الجازولين	1		البنزين			الغاز ال	1	و الفحم الحجري الفحم الحجري	1
روين		2011 (2011)(2011 (201) (2011 (2011 (2011 (2011 (2011 (2011 (2011 (2011 (2011 (2011 (2		3			ا ب		257
W 15 MART 1								يا أخر الخطوات التي تحدث عند ا	•
د اختزال خام العديد		اختزال CO ₂	اس	ي الهيم	تحديد نسبة الحديد ف	ب	عسجين	حرق فحم الكوك في وجود الأه	1
********		0.000		بواسط			نج من م	يمن مصادر الطاقة التالية يننا	1
الفحم	3	1 8	الكيروسين	3	J.	البيودير	اب	الجازولين	1
		***		: L	الكربون في مكان ه	أكسيد	فاز أول	ي مما يلي يعد مصدرا رئيسيا له	i
عملية التنفس الخلوي	3	كامل للخشب	حتراق غير الد	21	لبناء الضوئي ج	عملية ا	ب	الاحتراق الكامل للبنزين	3
					مع الرخام ؟	بامضية	بطار الع	ي مما يلى من نواتج تفاعل الأه	1
CaCO ₃	3	ĺ	H ₂ SO ₄	ε		SO ₂	ابا	CaSO ₄	1
	22		112000	-	استخلاص الألمونيوو		1	ء عما يلي يمثّل الخام الذي يسا	1
*. h., < 11		î s	الهيماتيت	0.000	47/41/95 (5)	, عسيه البوك	1		1
الكريوليت	,		المتمش	٤		136377	ابا	فحم الكوك	1
			-		*********		لبيوايتا	ي مما يلي يعتبر مصدرا لإنتاج ا	1
الذرة	3	بعي	الغاز الطبي	٤		الفحم	ب	النفط	_!
با عدا	سية ،	طحي الخلية الشم	لناشئ بين س	هربي ا	نياس فرق الجهد الك	وحدة لة	تكون	بميع الوحدات التالية تصلح أن	
J/A.s	3		W.s	٤		W/A	ı,	V	i
					••			تكون البترول من خليط من	
غاز الميثان والفحم	1	7.4	ء والأكسج	ш	الهيدروكربون ج		-	1	1
	52						-	ي مما يلي يمثل إحدى خطوات	1
1.51. 1.1m. N. x3112.051	1	1. 41			ب من حامالية : ة الكربون إلى ثاني				
إذا بة الذهب في محلول سيانيد الصوديوم	3	ن احسید نی فحم نشط	اختزال ثان	٤	ه الكربون إلى تالي . الكربون		ب	التحليل الكهربي لمحلول سيانيد الصوديوم	3
107-7	_			# a.l a.l				ا سياسيد السرسيرم ي الظروف التالية تؤدي إلى تك	1 .
3 4							1	The second secon	-
الاحتراق في وجود كمية كبيرة من الماء	,	ند درجات حرارة	مرتفعة مرتفعة	E	. في غياب الأكسجين	300	ب	الاحتراق عند درجات حرارة منخفضة	1
					وث عن طريق	لميل التنا	بة في تق	ساهم استخدام الطاقة الشمسي	4 .
زيادة استخدام الطاقة	3	ثات الغازات		ε	لاعتماد على الوقود	The state of the s	ų	التخلص من النفايات	1
الحيوية	_		الدفينة		ي	الأحقور		الكيمانية	
				، إلى	والذي يمكن تحويله	ت الذرة	. من نبا	مكن استخلاص	4 .
البروتين ، هيدروجين	3	ئان	النشا، ميأ	E	، ایثانول	الدهن	Ļ	الزيت ، بيوديزل	1
قة ؛ ؛ كنا	بد الط	ن أثناء عملية توليا	يد الكربور	ر آکس	زعنها انبعاث غازثانم	ولا ينتع	للطاقة	ي مما يلي من المصادر المتجددة ا	١.
الرياح	3		النفط	Ξ	طبيعي	الغاز ال	ų	الفحم	1
	å j	ين ؛ ؛	مملية التعد	ة عنء	ت الكيميانية الناتج	النقاياه	لصرمن	با الخطوة الأولى في عملية التخ	٠.
مراقبة المواقع المستخدة	1	صل النفايات		2	النفايات فيمدافن		اد	حرق النفايات في أفران عالية	1
للتخلص النهاني	500	1740.71400000000000000000000000000000000	حسب نوعه		1. #. 0. 10 to 10	خاصة	0.500	العرارة	
50 A CONT. 18 1 A CONT. 18 1 A CONT. 18 1				احدا	قود الحيوي عدم احتب	هاد لله	كمصد	هم ما يميز الطحالب الدقيقة ه	i.
للأكسجين االازم للتنفس	1	لحة للزراعة	للة بدالصا	3	ى اكسيد الكربون ا	7110		T To the second of the second of	1
0.5 (P.) (1911) 751(P.) (7.5)			- April 22000	-	70000 - 2000 D. C. C.	de vera	-	دا كان لديك خلية شمسية مة	
	_	Y			***************************************		لار في ال	لخلية V 120 فإن شدة التيار ا	1
20 A	3		15 A	٤	Tennanting may make the	10 A	ب	5 A	1
				طراعد	Contract of the Contract of th		1	عتبر تسرب بعض المواد الكيمي	
يغير خصائص المياه الجوفية	3	لتنوع البيولوجي	يزيد من اا في التربة	Ξ	ن معدل البخر في بات المانية		٠	يزيد من مستويات المعادن في الهواء	1
ن كفاءة الخلية الشمسية	20	س مقدارها O W	ية من الشه	رة ضود	50 عند استقبالها قد	W la	ة مقدا	فلية شمسية تنتج قدرة كهرب	- 1
	1	750 1000 -000 0000 000 000 000 000 000 000		A			10000000		-
75 %	3	I	50 %	2		25 %	ı e	10 %	

4.4.4	-					$\overline{}$	أنواع الوقود التالية ينتج عن	
البيو إيثانول	3	الغاز الطبيعي	٤	Married Control	1 - 1 - 1 - 1 1 1 1 1 2 - 1 2 2 2 2 2 2	_	الفحم الحجري	1
							, دوارة الرياح تتحول الطاقة .	هي
الطاقة الكيميانية	3	الطاقة الحرارية	٤		طاقة الحركة			
	لوقود		ثاث	لكبريت إلى	، ثاني أكسيد ا	عل تحويز	، مما يلي يزيد من سرعة تفاء	أي
انخفاض الرطوبة	3	وجود الملوثات والشوائب	٤	جين	عدم وجود أكس	Ų	انخفاض درجة الحرارة	
		•			من خلال عمليا	وكسيت	م استخلاص الألومنيوم من الب	ية
التحليل الكهربي	2	التحليل البيولوجي	٤		لتحليل الكيميا		التحليل الماني	
							الأثر البيني لاستخدام الوقود	ما
بة الموارد البيئية غير المتجددة	ن نسب	لغازات الدفيئة د خفه	بعاث	خفضاه	راج النفط ج	بادة استخ	زيادة تلوث الهواء ب ز	
		كربون النشط ؟	دام الد	خامه باستخ	ستخلاصه من -	الية يتم	, ضوء ما درست أي العناصر الة	_
الحديد والألومنيوم	۵	الذهبوالحديد	٤		لذهب	ب ا	الألومنيوم	
7	1-1			، انتاج		The second secon	مترك كل من الطحالب البحر	يث
النفط		الإيثانول	2		ئان	ب الميا	البيوديزل	
	(W		امه ؛	لحديد من خ	لمية إستخلاص ا	وك في عم	، مما يلي يمثل دور فحم الڪ	أي
تثقية الحديد من الشوائب	۵	ج أكسدة الهيماتيت	ون	كسيدالكرا	اختزال أول أه	ų,	تكوين أول أكسيد الكربون	
	ة لأنه	ى المنحوثات الجيرية التاريخيا	ررا عا	يوم أكثر ف	ربونات الكالس	ولا من ك	كون كبريتات الكالسيوم بد	ت
سريعة التفاعل مع CO ₂	۵	ذات كثافة مرتفعة	2	وبان في الماء	كثر قابلية للذ	ابا	ذات درجة انصهار منخفضة	
	-		1.0		ئيوي ۽	الوقود ال	العنصر الأساسي في تركيب	ما
الكريون	3	الفوسفور	٤	000000000	لنيتروجين	7	الخارصين	
,							المقصود بالكتلة الحيوية ؟ .	h
ناتح احتراق الوقود الحيوي	۵	أحد مصادر الطاقة غير	ε		مواد عضوية تسته	ابا	أحد أنواع الوقود الحفري	
./٧\ <	N 234	المتجددة	_		لطاقة المتجددة	-		
	-	the Committee of the Co	-	_		-	مادلة التالية توضح عملية الـ الـ (١٥٥) - ١٥ - ١٥٥	_
Na ₄ [Au(CN) ₂]		141	(Market Services		THE RESERVE OF THE PERSON NAMED IN	-	4Na[Au(CN) ₂]	
							المركبات التالية ينتج عند ا السناة	-
ا 4 ورون	•]	ثاني أكسيدالكبريت			كسيد النيتروز	_		-
3.1. 1136	¥ I	3.4.5. 834				_	. تحولات الطاقة التالية يقوم مرادة السكورية	او
كهربية إلى حرارية	•	شمسية إلى ضوئية	3	375	شمسية إلى حرار		حرارية إلى كهربية	
S 11 / 14 1911 9 1 1 1	v i	*,4*,* \$, *, ; ; ; ; ; ;				-	ساهم تقنيات الطاقة المتجددة	
زيادة التلوث الكيميائي في التربة	3	تقلیل انبعاث غاز ثانی	3	الموارد	تقلیل استهلاك ا دارید	12.00	زيادة انبعاثات الغازات	
المرفه		أكسيد الكربون	- 115		لطبيعية		الدفينة	Spin
		ميان كبيردمن الكهرباء	-			-	ن سلبیات عمل محطات تولید الماء	_
الغاز الطبيعي	7		٤		ناني أكسيد الم	-	1050007	20,731 2
2000001	201			من الريوت ا	COLUMN COLUMN INC.	-	ىكن استخدام الإنز يمات لتس روي .	ñ
البروبان	۱	البيوايثانول	<u>ء</u>		لبيوديزل		اليثان	
10 وكان فرق الجهد بين سط	ىن 5 (ة مقدارها J 24000 خلال ره	الطاف			Till and the	ا كان لديك خلية شمسية مة فلية V 120 فإن شدة التيار ا	
20 A	3	15 A	Ξ		10 A	1 1	5 A	
***********	_		-	، بواسطة ناة	النفط عند نقله	بة تسرب	مما يلى يعد ضررا بيئيا نتيج	ای
تأكل طبقة الأوزون	3	تدمير البيئات الصحراوية	2		تلوث النظم البيا	110	زيادة انبعاثات الغازات	
		(MAC) (100 H)			ر لبحرية		الدفينة	
	200	ا ونية من الشمس مقدارها W		31.01.77		-		2
فان حكماءه الجنبه السمسية	200	عربيده من السموس ميكسارها ٧٧	ندود جد	. المراجعين ليكيا ك	150 W L	يه مهداره	لبه سمسته لبنين فلود كشول	٠